

# Glosario de Química

Por WeroEstudioso



Estudi  sos

## Ácido

Sustancia que libera iones hidrógeno ( $H^+$ ) en solución.

## Átomo

Unidad básica de la materia.

## Anión

Ion con carga negativa.

## Aromaticidad

Propiedad de ciertos compuestos con anillos estables.

## Base

Sustancia que acepta protones o libera iones hidroxilo ( $OH^-$ ).

## Balaceo químico

Ajuste de ecuaciones para conservar la materia.

## Bicarbonato

Ion derivado del ácido carbónico.

## Catalizador

Sustancia que acelera una reacción sin consumirse.

## Catión

Ion con carga positiva.

## Cambio químico

Transformación que produce nuevas sustancias.



### Compuesto

Sustancia formada por la unión de dos o más elementos.

### Concentración

Cantidad de soluto en una solución.

### Covalente (enlace)

Tipo de enlace donde se comparten electrones.

### Cristalización

Proceso de formación de cristales.

### Densidad

Relación entre masa y volumen.

### Disolución

Mezcla homogénea de soluto y solvente.

### Destilación

Método de separación por puntos de ebullición.

### Elemento químico

Sustancia formada por un solo tipo de átomo.

### Electrón

Partícula subatómica con carga negativa.

### Electronegatividad

Capacidad de un átomo para atraer electrones.

### Energía de activación

Energía mínima para que ocurra una reacción



Enlace químico

Fuerza que une átomos.

Fase

Estado físico de la materia.

Fórmula química

Representación simbólica de un compuesto.

Fusión

Cambio de sólido a líquido.

Gas

Estado de la materia sin forma ni volumen definidos.

Grupo (tabla periódica)

Columna vertical de elementos.

Hidrógeno

Elemento químico más ligero.

Heterogéneo

Sistema con fases visibles.

Homogéneo

Sistema con composición uniforme.

Ion

Átomo con carga eléctrica.

Isótopo

Átomos del mismo elemento con diferente masa.



## Inflamable

Capaz de encenderse fácilmente.

## Líquido

Estado de la materia con volumen definido.

## Ley química

Relación constante observada experimentalmente.

## Masa

Cantidad de materia de un cuerpo.

## Mezcla

Combinación física de sustancias.

## Mol

Unidad que mide cantidad de sustancia.

## Molaridad

Concentración expresada en moles por litro.

## Multiplicación

Operación que suma varias veces el mismo número.

## Neutralización

Reacción entre ácido y base.

## Número atómico

Cantidad de protones de un átomo.

## Núcleo

Centro del átomo con protones y neutrones.



Oxidación  
Pérdida de electrones.

Óxido  
Compuesto de oxígeno con otro elemento.

pH  
Medida de acidez o basicidad.

Partícula  
Porción muy pequeña de materia.

Periódica (tabla)  
Organización de los elementos químicos.

Precipitado  
Sólido que se forma en una solución.

Protones  
Partículas subatómicas con carga positiva.

Química orgánica  
Rama que estudia compuestos del carbono.

Química inorgánica  
Estudia compuestos no orgánicos.

Reactivo  
Sustancia que participa en una reacción.



Reacción química

Proceso donde se transforman sustancias.

Reducción

Ganancia de electrones.

Rendimiento

Cantidad de producto obtenido.

Sal

Producto de una neutralización.

Saturación

Límite máximo de soluto disuelto.

Soluto

Sustancia que se disuelve.

Solvente

Sustancia que disuelve al soluto.

Sólido

Estado con forma y volumen definidos.

Temperatura

Medida de energía térmica.

Tabla periódica

Clasificación de los elementos químicos.



Teoría atómica

Modelo que explica la estructura del átomo.

Unidad química

Medida estándar en química.

Valencia

Capacidad de combinación de un elemento.

Vapor

Estado gaseoso de una sustancia.

Volumen

Espacio que ocupa un cuerpo.

Zona de reacción

Región donde ocurre una reacción química.

